



9. FÉMEK ÉGÉSE

1. A kísérlet videója és meglévő kémiai ismereteid alapján töltsd ki az alábbi táblázatot!

MAGNÉZIUM	
Helye a periódusos rendszerben:	
Színe:	
Halmazállapota:	
MAGNÉZIUM ÉGÉSE LEVEGŐN	
Tapasztalat:	
Lejátszódó reakció egyenlete	
Szóegyenlettel:	
Vegyjelekkel:	
Keletkező vegyület neve:	
Színe:	
Halmazállapota:	
MAGNÉZIUM ÉGÉSE VÍZGŐZBEN	
Tapasztalat:	
Magyarázat:	

2. Karikázd be a helyes állítások betűjelét! A betűket összeolvasva a magnézium egy korábbi felhasználását kapod!

M	Oxidációkor elektronfelvétel történik.
V	A lejátszódó folyamat exoterm.
E	A magnézium nehézfém.
A	A reakcióban a magnézium oxidálódik.
T	Az égő magnéziumot vízgőzbe tartva az égés abbamarad.
I	Minden égés esetén fényjelenséget tapasztalunk.
K	Magnézium égésekor egyesülés történik.
U	Exoterm reakció során csökken a rendszer energiája.

Megfejtés:.....

Ma már miért nem használják erre a célra?